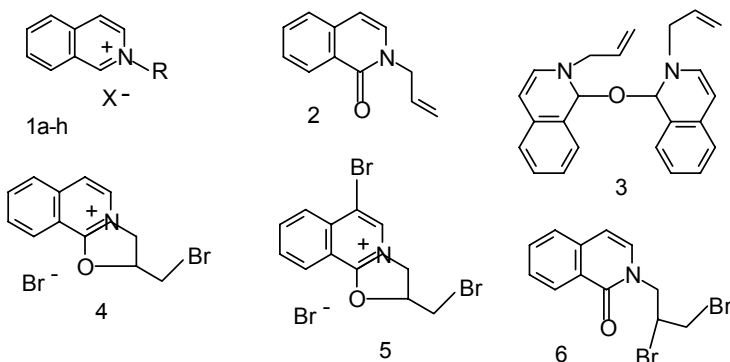


мида 2-бромметил-2,3-дигидрооксазоло[2,3-*a*]изохинолиния (4) и бромида 4-бром-2- бромметил-2,3-дигидрооксазоло[2,3-*a*]изохинолиния (5).



При бромировании в четырёххлористом углероде основными продуктами являются соединение 4 и 2-(2,3-дибромпропил)-1-изохинолон (6).

ИССЛЕДОВАНИЕ АЛЛИЛЬНЫХ ПРОИЗВОДНЫХ 2,3-ДИГИДРОКСИ- (МЕРКАПТО)ХИНОКСАЛИНОВ МЕТОДОМ ХРОМАТО-МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ

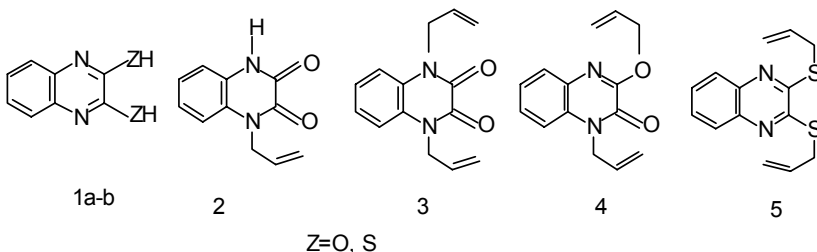
Шатан Е. Е., Гинтовт Д. В., Ким Д. Г.

Челябинский государственный университет

Теоретически при аллилировании 2,3-дигидроксихиноксалина (1a) и 2,3-димеркаптохиноксалина (1b) может образоваться смесь различных моно- и диаллильных производных. Нами изучено взаимодействие соединения 1 с бромистым аллилом в изопропиловом спирте в соотношении 1:1 в присутствии щелочи. Методом хромато-масс-спектрометрии найдено, что основным продуктом является диаллильное производное с молекулярной массой 242 г/моль и временем удерживания 9,07 мин. Второе вещество с молекулярной массой 242 г/моль имеет время удерживания 7,39 мин и составляет 10% относительно основного вещества. Моноаллильное производное, 1-аллил-4Н-2,3-хиноксалиндион (2), в реакционной смеси не обнаружено.

N-Аллильные производные, как правило, являются основными продуктами при аллилировании 2-гидроксиазинов в присутствии щелочи и имеют большее время удерживания, чем O-аллильные производные. На основании этого мы считаем, что вещество со временем удерживания 9,07 мин является 1,4-диаллил-2,3-хиноксалиндионом (3), а вещество со

временем удерживания 7,39 мин - 1-аллил-3-аллилокси-2-хиноксалином (4).



При взаимодействии 2,3-димеркаптохиноксалина с бромистым аллилом образуется 2,3-диаллилтиохиноксалин (5) со временем удерживания 8,74 мин. В масс-спектре соединения 5 наиболее интенсивным является пик с $m/z = 233$, который соответствует отщеплению аллильного радикала от молекулярного иона. Имеются также пики с $m/z = 259$ ($M-CH_3$)⁺ и 241 ($M-SH$)⁺, характерные для аллилсульфидов.

В масс-спектре соединения 3 максимальным является пик молекулярного иона. Наиболее интенсивными после пика молекулярного иона являются пики с $m/z = 201$ (83 %), 173, 145. Пик с $m/z = 201$ обусловлен отщеплением аллильного радикала. В соединении 4, которое является изомером соединения 3, максимальным является пик с $m/z = 201$, а пик молекулярного иона составляет 28 % от него. В целом, масс-спектры изомеров 3 и 4 близко совпадают.

СИНТЕЗ И СВОЙСТВА АЛЛИЛЬНЫХ ПРОИЗВОДНЫХ 4,6-ДИМЕТИЛ-2-ПИРИМИДИНОНА.

Тореева Н.А., Ким Д.Г.

Челябинский государственный университет

Нами установлено, что при взаимодействии гидрохлорида 4,6-диметил-2-пиримидинона (1) с бромистым аллилом в присутствии щелочи в среде изопропилового спирта образуется смесь 1-аллил-4,6-диметил-2-пиримидинона (2) и 2-аллилокси-4,6-диметилпиримидина (3). Общий выход составляет 61%. Методом ПМР установлено, что относительный выход соединения 2 составляет 90% , а соединения 3 - 10%.

При нагревании (200-250°C) эфир 3 переходит в кетон 2, что подтверждается данными хромато-масс-спектрометрии.